

10/089298

JC15

PCT/PTO 29 MAR 2002

**GERMAN APPLICATION TEXT AS ORIGINALLY
FILED**

Formtrennmittel für duroplastische Formteile

Geltungsbereich

- 5 Die vorliegende Erfindung betrifft ein Formtrennmittel, welches insbesondere in der Verarbeitung von duroplastischen Formteilen verwendbar ist. Erfindungsgemäss bewirkt das Formtrennmittel die leichte Trennung des Formteils von der Giessform sowie die gleichzeitige chemische Anbindung
- 10 kurzkettiger und/oder langkettiger Silikonverbindungen auf der Oberfläche des duroplastischen Formteils. Dadurch wird eine wirkungsvolle Hydrophobisierung der Formteiloberfläche erreicht.

15 Technisches Gebiet

- Duroplastische Werkstoffe, insbesondere Epoxidharze, werden als elektrische Isolierstoffe im Bereich der Mittelspannungs- und Hochspannungstechnik, beispielsweise für den Bau von Schaltanlagen, auf breiter Basis eingesetzt. Die heute
- 20 bekannten Isolierstoffe weisen meist genügend gute elektrische Eigenschaften auf. Deshalb werden hinsichtlich der Einsatzfähigkeit von solchen Isolierstoffen zusätzlich auch hohe Anforderungen an die mechanischen Eigenschaften gestellt, insbesondere an die mechanische Festigkeit, mechanische Flexibilität, an das Fremdschichtverhalten und an die Resistenz gegen die komplexen elektrischen und klimatischen Belastungen bei hoher Luftfeuchtigkeit. Im weiteren werden als bevorzugte Ausführungsform insbesondere Epoxidharze behandelt. Analoges gilt für andere duroplastische
- 30 Werkstoffe.

Trotz der hervorragenden Eigenschaften der Epoxidharze als Isoliermaterial ist deren Einsatz im wesentlichen auf Anwendungen in Innenräumen beschränkt geblieben. Verbrei-

- tete Anwendungsgebiete von Epoxidharzen sind Isolationsmaterialien, beispielsweise in Messwandlern, Durchführungen, Leistungsschaltern, Trockentransformatoren und elektrischen Maschinen. In Freiluftanwendungen werden
- 5 Isolationen aus Epoxidharzen nur selten eingesetzt. Die Ursachen hierfür sind in erster Linie in der mangelnden Beständigkeit gegen UV-Strahlung und dem Fremdschichtverhalten zu finden. Ein wesentlicher Aspekt dabei ist die geringe Widerstandsfähigkeit gegenüber komplexen elektrischen und klimatischen Beanspruchungen. Untersuchungen
- 10 haben gezeigt, dass es auch bei Innenraumanlagen zum Versagen von Isolierteilen kommen kann. Befindet sich beispielsweise eine Ablagerung von Fremdschichten auf der Oberfläche des Formteils und kann eine Betauung nicht
- 15 ausgeschlossen werden, so treten partiell Belastungen auf, die deutlich über denen von Freiluftanlagen liegen und somit verstärkt zum Versagen führen. Solche Bedingungen werden auch als erschwerte Innenraumbedingungen bezeichnet.
- 20 Kommt es unter den erwähnten Bedingungen zur Betauung der Oberflächen, so ist die isolierende Wirkung wesentlich von der wasserabweisenden Wirkung (Hydrophobie) der Oberfläche abhängig. Bei stark hydrophoben Oberflächen, wie sie bei einigen Silikonen auftreten, bilden sich Taubeläge in Form
- 25 einzelner, voneinander getrennter Tröpfchen aus. Bei hydrophilen Oberflächen bildet sich jedoch in der Regel bei der Benetzung mit einer Flüssigkeit ein kohärenter Filmbelag, welcher zu einem Überschlag des Isolators führen kann. Deshalb ist eine hydrophobe Oberfläche von grossem Vorteil.
- 30 Aufgrund des polaren Charakters der Epoxidharz-Matrix weisen Epoxidharz-Oberflächen, sowie eine grosse Anzahl weiterer duroplastischer Harzoberflächen, keine hydrophoben Eigenschaften auf.

Stand der Technik

Zur Verbesserung der hydrophoben Oberflächeneigenschaften wurden bereits unterschiedliche Methoden vorgeschlagen. Im US 4,537,803 wird beispielsweise die Zugabe eines polymerisierbaren Silikonöls zum Epoxidharz-Gemisch beansprucht. 5 US 5,306,747 betrifft die Zugabe eines modifizierten Silikonöls, welches mit dem Harzsystem chemisch reagieren kann. Weitere Vorschläge beinhalten ebenso die Zugabe von Verbindungen auf Silikonbasis zum Epoxidharzgemisch. Alle 10 diese Methoden haben grundsätzlich den Nachteil, dass die zu polymerisierende, duroplastische Matrix durch die Zugabe der Silikonverbindung verändert wird. So können die physikalischen Eigenschaften, das Reaktionsverhalten, die Fliess- und Bearbeitungseigenschaften derart verändert 15 werden, dass beispielsweise Entmischungserscheinungen oder elektrische Entladungen in Hohlräumen auftreten.

Darstellung der Erfindung

Es hat sich gezeigt, dass gemäss dem Verfahren der vorliegenden Erfindung alle die durch die Zugabe der Silikonverbindung zur Matrix genannten Nachteile behoben werden bzw. gar nicht entstehen, wenn es gelingt, nur die Oberfläche des Formteils in genügender Weise zu hydrophobieren. Es wurde nun überraschenderweise gefunden, dass es möglich 25 ist, ohne einen zusätzlichen Verfahrensschritt, nur die Oberfläche der Formteile im Formgebungsverfahren zu hydrophobieren, wenn man als Formtrennmittel eine Mischung verwendet, welche (i) mindestens eine entformend wirkende Verbindung, vorzugsweise eine Silikonverbindung, sowie (ii) 30 mindestens eine reaktive Silanverbindung, welche mit der im Formgebungsverfahren sich bildenden Epoxidharz-Oberfläche chemisch zu reagieren vermag, enthält. Das erfindungsgemässe Formtrennmittel kann (iii) gegebenenfalls weitere Zusatzstoffe bzw. Additive, wie beispielsweise wässrige

und/oder nicht-wässrige Lösungsmittel, enthalten. Überraschend ist, dass der Komponente (i), d.i. der entformend wirkenden Silikonverbindung, die Komponente (ii), d.i. die reaktive Silanverbindung, zugesetzt werden kann, ohne dass diese die entformende Wirkung der Komponente (i) merklich behindert. Gleichzeitig vermag die reaktive Komponente (ii) während der Formgebung bzw. im Entformungsvorgang *in situ* mit der sich bildenden Oberfläche des Formteils zu reagieren. Dabei bildet sich eine stabile gleichmässige dünne hydrophobe silikonhaltige Schicht auf der Oberfläche des Formteils. Die Oberfläche des Formteils wird chemisch derart modifiziert, dass diese unter erschwerten Innenraumbedingungen eine deutlich höhere Hydrophobie und eine deutlich höhere Hydrophobiebeständigkeit aufweist, so dass solche oberflächen-modifizierten Formteile mit Vorteil als Isolierteile in der Mittel- und Hochspannungstechnik verwendet werden können. Erfindungsgemäss können dabei die an sich bekannten Formstoffsysteme und auch die Verfahrenswesen zu deren Herstellung unverändert beibehalten werden. Deren physikalische Eigenschaften und deren Verhalten im Formgebungsverfahren werden nicht verändert. In diesem Sinne wird das erfindungsgemässe Formtrennmittel aufgrund der sehr adhesiven Eigenschaften von Epoxidharzen dazu verwendet, solche Formteile ohne Verkleben in der Form fertigen zu können und gleichzeitig in demselben Verfahrensschritt *in situ* die Oberfläche des gebildeten Formteils wirkungsvoll zu hydrophobieren.

Die vorliegende Erfindung ist in den Patentansprüchen definiert. Insbesondere betrifft die vorliegende Erfindung ein Formtrennmittel für die Herstellung von duroplastischen Formteilen mit hydrophobierter Oberfläche, welches dadurch gekennzeichnet ist, dass dieses (i) mindestens eine entformend wirkende Verbindung, vorzugsweise eine Silikonverbin-

dung, sowie (ii) mindestens eine reaktive, gegebenenfalls hydrolysierbare, Silanverbindung enthält, welche mit der nicht ausgehärteten oder nicht vollständig ausgehärteten duroplastischen Oberfläche chemisch zu reagieren vermag.

- 5 Das erfindungsgemäße Formtrennmittel kann (iii) gegebenenfalls weitere Zusatzstoffe, wie beispielsweise wässrige und/oder nicht-wässrige Lösungsmittel, enthalten.
- 10 Unter dem Begriff "nicht ausgehärtete oder nicht vollständig ausgehärtete duroplastische Oberfläche" ist die im Formgebungsverfahren *in situ* sich bildende Oberfläche zu verstehen. Ebenso fällt unter diesen Begriff beispielsweise die Oberfläche eines entformten nicht vollständig
- 15 ausgehärteten Formkörpers, der einer Nachhärtung unterzogen wird. Das erfindungsgemäße Formtrennmittel kann in diesem Sinne als Entformungsmittel und Hydrophobierungsmittel im Formgebungsverfahren und/oder als Hydrophobierungsmittel im Nachhärtungsverfahren eingesetzt werden, wobei die oben
- 20 erwähnten vorteilhaften Eigenschaften erhalten werden.

Die vorliegende Erfindung betrifft auch die Verwendung des erfindungsgemässen Formtrennmittels im Formgebungsverfahren und/oder im Nachhärtungsverfahren für die Herstellung von

25 duroplastischen Formteilen mit hydrophobierter Oberfläche.

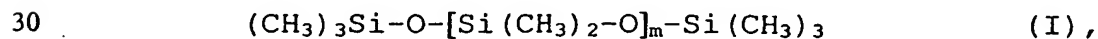
Die Erfindung betrifft im weiteren ein Verfahren zur Herstellung von duroplastischen Formteilen mit hydrophobierter Oberfläche, welches dadurch gekennzeichnet ist, dass man im

30 Formgebungsverfahren ein Formtrennmittel verwendet, welches (i) mindestens eine entformend wirkende Verbindung, vorzugsweise eine Silikonverbindung, sowie (ii) mindestens eine reaktive, gegebenenfalls hydrolysierbare, Silanverbindung enthält, welche mit der im Formgebungsverfahren

sich bildenden duroplastischen Oberfläche *in situ* chemisch zu reagieren vermag.

Die vorliegende Erfindung betrifft auch die erfindungs-
5 gemäss hergestellten duroplastischen Formteile.

Formtrennmittel für duroplastische Werkstoffe sowie deren Einsatz und Funktion in Formgebungsverfahren sind an sich
10 bekannt. Als trennwirksame Komponenten werden sehr oft an sich bekannte Silikone bzw. Polymethylsiloxane, welche endständig Trimethylsilylgruppen enthalten und Gemische solcher Verbindungen, verwendet. Solche Silikone und deren Gemische können gegebenenfalls zusätzlich trennwirksame
15 Verbindungen in Form von Silanen enthalten, wie solche im weiteren als Verbindungen der allgemeinen Formel (II) definiert sind. Der Anteil aller trennwirksamen Bestandteile kann in einem Bereich von 1 Gew.-% bis 98 Gew.-% bezogen auf das Gesamtgewicht des Trennmittels liegen. Als optimal
20 haben sich bisher 11,5 Gew.-% bis 15 Gew.-% und 85 Gew.-% bis 98 Gew.-% bezogen auf das Gesamtgewicht des Trennmittels erwiesen. Der Rest des Trennmittels besteht aus der im weiteren definierten reaktiven Silanverbindung [Komponente (ii)] sowie aus wässrigen oder nicht-wässrigen Lösungsmitteln und gegebenenfalls weiteren Zusatzstoffen.
25 Wesentlich für die entformende Wirkung des erfindungsgemässen Formtrennmittels ist der Anteil an bevorzugten Polydimethylsiloxanen der allgemeinen Formel (I),



worin

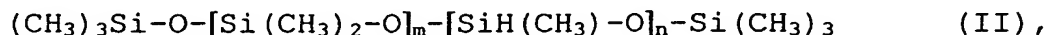
m Null eine ganze Zahl von 1 bis 1000, vorzugsweise eine ganze Zahl von 10 bis 50, bedeutet.

Die Stockpunkte der Verbindungen der Formel (I) liegen vorzugsweise im Bereich von -50°C bis 0°C , deren Siedepunkte vorzugsweise über 80°C ($>80^{\circ}\text{C}$) und deren Molekulargewicht vorzugsweise im Bereich von 162 bis 74000.

5

Als entformend wirkende Verbindungen können aber nicht nur Polydimethylsiloxane eingesetzt werden. So sind auch Siloxane bekannt, welche funktionelle Gruppen oder anstelle der Methylgruppen auch Äthylgruppen enthalten. Solche Verbindungen wirken ebenfalls entformend und können im Rahmen der vorliegenden Erfindung zusammen oder anstelle von Verbindungen der Formel (I) eingesetzt werden.

10 Gemische der Verbindungen der Formel (I) können gegebenenfalls wie erwähnt weitere trennwirksame Silane, vorzugsweise der allgemeinen Formel (II), als Beimengung, das heisst in Konzentrationen von 0.01 Gew.-% bis 50.0 Gew.-%, vorzugsweise von 1,5 Gew.-% bis 5.0 Gew.-%, bezogen auf das Gewicht der anwesenden Verbindungen der Formel (I), enthalten. Die genannten Silane entsprechen vorzugsweise der
20 allgemeinen Formel (II):



worin

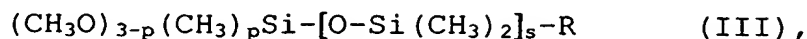
25 m die oben angegebene Bedeutung hat und
n eine ganze Zahl von 1 bis 50, vorzugsweise eine ganze Zahl von 1 bis 10 bedeutet, und die Dimethylsilyloxygruppen und die Methylhydrosilyloxygruppen im Molekül in beliebiger Reihenfolge angeordnet sind.

30

Wesentlicher Bestandteil zur Erfüllung der Aufgaben der Erfindung ist die reaktive Silanverbindung (im weiteren

35

auch als "Primer" bezeichnet). Bevorzugt sind Verbindungen der allgemeinen Formel (III):



5

worin

p Null, 1, 2 oder 3, vorzugsweise Null oder 1,

s Null oder eine ganze Zahl von 1 bis 100, vorzugsweise Null bis 10,

10 R einen zweiwertigen, gegebenenfalls durch Hydroxyl substituierten, organischen Rest, welcher eine oder mehrere reaktive Gruppen trägt, welche mit einem Epoxidharz chemisch zu reagieren vermögen, bedeuten.

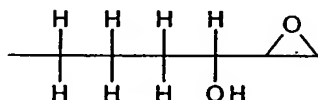
In der Verbindung der Formel (III) kann die Methylsilylgruppe auch z. B. durch Ethylsilyl ersetzt sein. Ebenso kann Trimethoxysilyl durch Triethoxysilyl ersetzt sein. In diesem Sinne steht der Ausdruck Methyl jeweils unabhängig voneinander auch für Ethyl, Propyl oder Butyl.

20 Die genannten reaktiven Gruppen sind vorzugsweise ausgewählt aus Glycidyl, Hydroxy, Amino ($-\text{NH}_2$) und/oder die Isocyanatgruppe ($-\text{N}=\text{C}=\text{O}$). Als reaktive Gruppe kommt auch eine Estergruppe, beispielsweise eine Acetylesthergruppe infrage, welche nach intermediärer Hydrolyse eine Verbindung ergibt, die mit der Matrix chemisch reagieren kann.

25

R in der Verbindung der allgemeinen Formel (III) bedeutet vorzugsweise einen 3-Glycidoxypropylrest der Formel (IV):

30

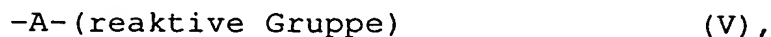


(IV)

wobei p vorzugsweise Null oder 1, vorzugsweise Null und s vorzugsweise Null bedeuten. Bevorzugt sind 3-Glycidoxy-

propyl-trimethoxysilan und 3-Glycidoxypropyl-(methyl)dimethoxysilan.

Bedeutet R einen Rest, welcher eine reaktive Gruppe trägt,
5 so entspricht dieser Rest vorzugsweise der Formel (V):



worin

- 10 A einen zweiwertigen gesättigten oder ungesättigten alifatischen Rest, der ein oder mehrere Sauerstoffatome und/oder -NH-Gruppen enthalten kann, einen zweiwertigen cycloalifatischen Rest, einen zweiwertigen aromatischen Rest oder einen gesättigten oder ungesättigten alifatischen
15 Rest, der ein oder mehrere Sauerstoffatome und/oder -NH-Gruppen enthalten kann und durch Phenylen substituiert ist, wobei jeweils an eine freie Valenz dieses zweiwertigen Restes eine reaktive Gruppe gebunden ist, bedeutet.
- 20 A als zweiwertiger gesättigter oder ungesättigter alifatischer Rest bedeutet vorzugsweise einen Rest der Formel $\text{-(CH}_2\text{)}_t\text{-}$, worin t eine ganze Zahl von 1 bis 4, vorzugsweise 2, 3 oder 4, bedeutet.
- 25 A als zweiwertiger cycloalifatischer Rest bedeutet vorzugsweise Cyclohexylen; als zweiwertiger aromatischer Rest vorzugsweise Phenylen, vorzugsweise metha- oder para-Phenylen.
- 30 A als gesättigter oder ungesättigter alifatischer Rest, welcher durch Phenylen substituiert ist, wobei jeweils eine freie Valenz durch die reaktive Gruppe besetzt ist, bedeutet vorzugsweise $\text{-(CH}_2\text{)}_t\text{-(C}_6\text{H}_4\text{)-}$, wobei die reaktive Gruppe vorzugsweise an das Phenylen, vorzugsweise in metha- oder para-Stellung, gebunden ist.

Bevorzugte Verbindungen der Formel (III), welche einen Rest der Formel (V) aufweisen, sind beispielsweise

m-Aminophenyltrimethoxysilane $[\text{H}_2\text{N}-(\text{C}_6\text{H}_4)-\text{Si}(\text{OCH}_3)_3]$,

5 p-Aminophenyltrimethoxysilane $[\text{H}_2\text{N}-(\text{C}_6\text{H}_4)\text{Si}(\text{OCH}_3)_3]$,

3-(m-Aminophenoxy)propyltrimethoxysilane $[\text{H}_2\text{N}-(\text{C}_6\text{H}_4)-\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Si}(\text{OCH}_3)_3]$, {3-(2-Aminoethyl)aminopropyl}trimethoxysilane $[\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{NH}(\text{CH}_2)_3\text{Si}(\text{OCH}_3)_3]$.

10 Reaktive Verbindungen der Formel (III), welche Estergruppen enthalten, sind z.B.

Acetoxymethyltrimethoxysilan $[\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{Si}(\text{OCH}_3)_3]$ oder

Acetoxypentyltrimethoxysilan $[\text{CH}_3\text{COO}(\text{CH}_2)_5\text{Si}(\text{OCH}_3)_3]$.

15 Reaktive Verbindungen der Formel (III), welche eine Hydroxylgruppe aufweisen sind z.B. Hydroxymethyltriethoxysilan $[\text{HO}-\text{CH}_2-\text{Si}(\text{C}_2\text{H}_5)_3]$, oder Hydroxymethyltrimethylsilan $[\text{HO}-\text{CH}_2-\text{Si}(\text{CH}_3)_3]$.

20 Isocyanatopropyltriethoxysilan $[\text{OCN}-(\text{CH}_2)_3-\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_3]$ ist ein Beispiel für eine Verbindung der Formel (III), welche eine Isocyanatgruppe enthält.

Die Verbindungen der Formel (III) sowie deren Herstellung
25 sind an sich bekannt und sind ausführlich in der Literatur beschrieben worden.

Bevorzugt sind auch komplexere Verbindungen mit mehreren reaktiven Gruppen entsprechend dem Substituent R und mit

$$5 \quad (\text{CH}_3\text{O})_{3-p}(\text{CH}_3)_p\text{Si}-[\text{O}-\text{Si}(\text{CH}_3)_2]_s-[\text{O}-\text{Si}(\text{CH}_3)(\text{R}_1)]_r-\text{O}-\text{Si}(\text{CH}_3)_p(\text{OCH}_3)_{3-p} \quad (\text{VI}),$$

r eine ganze Zahl von 1 bis 5, vorzugsweise 1, 2 oder 3,
10 bedeutet,

s die oben angegebene Bedeutung haben, wobei die Reste
-O-Si(CH₃)₂- und -O-Si(CH₃)(R₁)- im Molekül in beliebiger
15 Reihenfolge angeordnet sind.

Für die Herstellung des erfindungsgemässen Formtrennmittels wird vorzugsweise vorerst die Komponente (i), d.i. die entformend wirkende Verbindung, in einem nicht-wässrigen Lösungsmittel gelöst oder auf wässriger Basis als Emulsion zubereitet. Die Verwendung von organischen Lösungsmitteln erfordert jedoch die Beherrschung aller relevanten Gefahren für die Gesundheit der Anwender und der Umwelt. Deshalb ist eine Emulsion in Wasser zu bevorzugen. Die wässrige Emulsion stellt man in an sich bekannter Weise unter Verwendung von Emulgatoren her. Bevorzugte Emulgatoren sind beispielsweise Organosilyl- oder Organosiloxanylcabonsäuren, alkylsyloxysubstituierte Alkylpolyethylenetherverbindungen.

30 Hierauf setzt man der Lösung oder der wässrigen Emulsion die Komponente (ii), d.i. die reaktive Silanverbindung (III) und/oder (VI) zu, wobei man diese bei Verwendung von Wasser vorzugsweise ebenfalls emulgiert. Man kann aber die Komponenten in jeder beliebiger Reihenfolge separat oder

zusammen im Lösungsmittel auflösen oder in Wasser emulgieren.

Das erfindungsgemässe Trennmittel besteht vorwiegend aus
5 dem Gemisch der gelösten oder emulgierten trennwirksamen
Komponente (i) und dem Primer, d.i. der reaktiven Kompo-
nente (ii). Dabei ist das Mischungsverhältnis zwischen der
trennwirksamen Komponente (i) und der reaktiven Komponente
10 (ii) von Bedeutung und kann je nach den verwendeten Verbin-
dungen optimiert werden. Für ein System basierend auf Poly-
dimethylsiloxan, worin n durchschnittlich 10-50 bedeutet,
wird mit einem Primeranteil von 1 Gew.-% bezogen auf das
Gesamtgewicht der Mischung ein sehr wirksames Formtrennmit-
tel erhalten. Der Primeranteil kann bis auf 5 Promille be-
15 zogen auf das Gesamtgewicht der Mischung reduziert werden.
Dabei verringert sich die Menge des chemisch gebundenen
Siloxans auf der Epoxidharz-Oberfläche. Wird der Primeran-
teil weiter verringert, so ist die homogene und geschlosse-
ne Anbindung der Siloxane an die Epoxidharzoberfläche nicht
20 mehr gewährleistet. Erhöht man den Primeranteil, so nimmt
die Trennwirkung der trennwirksamen Komponente (i) gegen-
über der Formwandung ab. Der Primeranteil, bzw. der Anteil
an reaktivem Silan der Komponente (ii), liegt deshalb vor-
zugsweise zwischen 5 Promille und 5 Gew.-%, vorzugsweise
25 zwischen 0.1 Gew.-% und 2 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtge-
wicht des erfindungsgemässen Formtrennmittels.

Bei wasserhaltigen Formtrennmitteln ergibt sich beim Hinzufügen des Primers eine zumindest teilweise Hydrolyse der in
30 der Komponente (ii) enthaltenen Methoxygruppen. Für
lösungsmittelhaltige und im wesentlichen wasserfreie
Formtrennmittel erfolgt die Hydrolyse der Methoxygruppen
vorwiegend über die Luftfeuchtigkeit. Die Hydrolyse aller
Methoxygruppen bzw. die gesamte Vernetzung erfolgt in der

Regel nach dem Aufbringen auf die Oberfläche des Formteils durch die Luftfeuchtigkeit.

- Ein Trennmittel auf der Basis einer Öl-in-Wasser-Emulsion
5 erfordert in der Regel eine vorgeheizte Giessform für die
Verarbeitung. Diese Forderung wird jedoch in den meisten
Fällen in der Verarbeitung von Giessharzen erfüllt. Um die
Emulgierbarkeit zu erhöhen, kann dem Formtrennmittel ein
Tenside oder ein Gemisch von Tensiden zugesetzt werden. Der
10 Anteil des Tensids ist vorzugsweise im Bereich von 0.002
Gew.-% bis 5 Gew.-%, vorzugsweise 0.05 Gew.-% bis 2 Gew.-%,
bezogen auf das Gesamtgewicht des erfindungsgemässen
Formtrennmittels.
- 15 Als duroplastisch härtbare Masse kann man erfindungsgemäss
die an sich bekannten duroplastischen Formmassen verwenden.
Duroplastische Kunststoffe sind aus der Literatur in grosser
Zahl bekannt. Sie sind im Formkörper mindestens in dem Masse
enthalten, dass diese duroplastischen Massen mit der
20 reaktiven Silanverbindung [Komponente (ii)] wirksam
chemisch zu reagieren vermögen. Duroplastische Formmassen
sind beispielsweise Polykondensate und Polyaddukte.
Polykondensate sind beispielsweise härtbare Phenol/-
Formaldehyd Kunststoffe, härtbare Bisphenolharze, härtbare
25 Harnstoff/Formaldehyd-Kunststoffe, Polyimide,
Polybenzimidazole. Duroplastische Kunststoffe in Form von
Polyaddukten sind beispielsweise Epoxidharze, Formmassen aus
ungesättigten Polyesterharzen, DAP-Harze (Polydi-
allylphthalate), härtbare Melamin/Phenol/Formaldehyd-Form-
30 massen, oder vernetzte Polyurethane. Bevorzugt sind diejeni-
gen mit guten elektrischen Eigenschaften, vorzugsweise aro-
matische und cycloaliphatische Epoxidharze, sowie PUR-Giess-
massen, insbesondere an sich bekannte in der
Elektroindustrie verwendete gefüllte Epoxidharze und PUR-
35 Harze. Als Füllstoffe kommen vorzugsweise Quarzmehl,

Aluminiumoxid, Dolomite in verschiedenen an sich bekannten Mahlungen sowie solche mit silanisierten Oberflächen zum Einsatz.

- 5 Als Zusätze für duroplastische Massen in Form von Polykon-
densaten oder Polyaddukten können beispielsweise, neben dem
Harz/Härter/Beschleuniger-System für Duroplaste, Trenn-
mittel, Gleitmittel, Füllstoffe, Pigmente, Haftvermittler,
Stabilisatoren und Inhibitoren verwendet werden. Solche
10 Verbindungen sind an sich bekannt.

Bei der Anwendung des Formtrennmittels wird dieses auf die
aufgeheizte Formwandung mittels an sich bekannten Methoden
15 aufgetragen. Solche Methoden sind beispielsweise Besprühen,
Bepinseln, Auftrag mit Lappen und/oder Tauchen. Die Form
kann aus verschiedenen Metallen, bevorzugt aus Stahl,
Kupfer und Aluminium, aber auch aus silikatischen Gläsern,
Keramiken, bestehen. Bevorzugt besteht die Form aus einem
20 Material auf der Basis von Stahl, Aluminium oder aus poly-
meren Materialien, wie beispielsweise aus gefüllten Epoxid-
harzen. Als wichtiger Prozessparameter hat sich die Ober-
flächenrauheit der Giessformwandung herausgestellt. Die
Oberflächen sollten eine möglichst geringe Rauheit aufwei-
25 sen, wie sie bevorzugt beim Honen oder Läppen von Stahl
auftritt. Die Temperatur der Formwandung kann zwischen 20°C
und 180°C betragen. Vorzugsweise werden Temperaturen zwi-
schen 60°C und 140°C eingestellt. Nach dem Auftrag des er-
findungsgemässen Trennmittels verdunstet das Lösungsmittel
30 und ein Trennmittelfilm bestehend aus der erfindungsge-
mässen Zusammensetzung bleibt auf der Oberfläche der Form
zurück. Beim Verguss der Giessharzmasse mit bekannten
Verfahren wie dem Vakuum-Verguss, dem Druckgeliervorgang
oder dem freien Verguss, in die derart vorbereitete Form
35 beginnt die exotherme Aushärtungsreaktion der duroplasti-

schen Formmasse von der Formwandung aus, da die aufgeheizte Giessform die notwendige Aktivierungsenergie bereithält. Dabei wird gleichzeitig die reaktive Komponente (ii) über den oben definierten Rest R und gegebenenfalls auch über die Methoxysilangruppe chemisch in die Matrix des Epoxidharzes bzw. an deren Oberfläche eingebunden. Somit ist sichergestellt, dass die gesamte Oberfläche während der Härtungsreaktion hydrobophierend imprägniert wird. Dabei ist es möglich, dass auch Verbindungen der Formel (II) direkt oder indirekt an die Oberfläche des sich bildenden gehärteten Formteils chemisch gebunden werden. Die Giessform kann während der Aushärtungsreaktion extern beheizt oder auch gekühlt werden. Nach dem Gelierprozess können die Formteile der Form entnommen und in einem weiteren Schritt vollständig ausgehärtet werden. In diesem Sinn ist es auch möglich die Oberfläche eines entformten nicht vollständig ausgehärteten Formkörpers, der einer Nachhärtung unterzogen wird, vorgängig mit dem erfindungsgemässen Formtrennmittel zu behandeln, wobei im Formgebungsprozess ein beliebiges Formtrennmittel eingesetzt werden kann. Dabei werden im Nachhärtungsverfahren übliche an sich bekannte Temperaturen verwendet, welche mit den Formgebungstemperaturen vergleichbar sind.

Die mit oben beschriebenen Verfahren hergestellten Oberflächen zeigen hydrophobe Eigenschaften, wie sie für Silikone enthaltende Oberflächen bekannt sind. Sowohl die Hydrophobie als auch die Hydrophobiebeständigkeit ist deutlich verbessert. Eine Hydrophobiewiederkehr kann ebenfalls gemessen werden. Jedoch zeigt sich dabei, dass aufgrund der dünnen Schicht der Siloxane eine Wiederkehr wie bei einem massiven Silikon nicht gewährleistet ist. Ebenfalls ungeeignet erweisen sich die hydrophoben Eigenschaften, wenn die Oberfläche einem abrasiven Prozess ausgesetzt ist, bei dem zum Beispiel durch einen Sandsturm die Oberfläche abge-

schliffen wird. Deshalb liegt der Einsatzbereich des erfindungsgemässen Trennmittels bzw. der erfindungsgemäss hergestellten Formteile vorwiegend im Schaltanlagenbau, wo erschwerte Innenraumbedingungen langfristig beherrscht werden müssen. Ebenfalls sinnvolle Einsatzgebiete ergeben sich für Isolierteile von Hochspannungsschaltern und Freiluftisolierungen im maritimen Klima oder Industrieverschmutzung. Erfindungswesentlich ist auch, dass durch die Modifizierung der Oberfläche alle mechanischen Eigenschaften und die nicht oberflächenabhängigen elektrischen Eigenschaften des Duroplasten, beispielsweise des Epoxidharzes unverändert erhalten bleiben. Die folgenden Beispiele erläutern die Erfindung.

15 Beispiel 1

100 ml einer wässrigen Emulsion aus Silanen mit wenig Siloxanen (zum Beispiel das Formtrennmittel Aquathan 27/077 der Firma Block Chemie KG, Mölln, Deutschland) werden unter Rühren 1-10 ml 3-Glycidyloxypropyltrimethoxysilan zugesetzt und während 5 Minuten unter ständigem Rühren homogenisiert. Das entstehende Formtrennmittel wird innert 24 Stunden verarbeitet.

Beispiel 2

25 1 ml, 3 ml, 5 ml, 7 ml, und 10 ml 3-Glycidyloxypropyltrimethoxysilan werden jeweils mit 30 ml dest. Wasser in einem Turborührer gelöst. Anschliessend wird diese Lösung wie in Beispiel 1 beschrieben in 100 ml Aquathan 27/077 eingerührt. Das entstehende Formtrennmittel wird innert 24
30 Stunden verarbeitet.

Beispiel 3

1ml, 3 ml, 5 ml, 7 ml, und 10 ml 3-Glycidyloxypropyltrimethoxysilan werden jeweils mit 30 ml Isopropanol in einem

Rührer gemischt und anschliessend in 100 ml Aquathan 27/077 eingerührt. Das entstehende Formtrennmittel wird innert 24 Stunden verarbeitet.

5 Beispiel 4

Zu 1ml, 2 ml, 4 ml, 5.5 ml, und 7,5 ml 3-Glycidyloxypropyltrimethoxysilan werden jeweils tropfenweise 100 ml einer wässrigen Emulsion aus kurzkettigen Siloxanen und Silanen, (zum Beispiel das Formtrennmittel Aquathan 10/050 der Firma Block Chemie KG, Mölln, Deutschland) in einem Rührwerk zugesetzt und mindestens 5 Minuten verrührt. Das Gemisch wird innerhalb von 12 Stunden verarbeitet.

Beispiel 5

15 Es wird analog zu Beispiel 4 verfahren. Der Primer wird jedoch mit einem Turborührer in destilliertes Wasser voremulgiert.

Beispiel 6

20 Es wird analog zu Beispiel 4 verfahren. Der Primer wird jedoch mit einem Rührer in Isopropanol gelöst.

Beispiel 7

100 ml eines Lösungsmittel freien trennwirksamen Gemisches aus Siloxanen und Silanen (zum Beispiel das Formtrennmittel Konzentrat 365 der Firma Block Chemie KG, Mölln, Deutschland) werden jeweils 1 ml, 2 ml und 3 ml 3-Glycidyloxypropyltrimethoxysilan uner Rühren zugesetzt. Das entstehende Gemisch kann bei Ausschluss jeglicher Feuchtigkeit bis zu
30 einem halben Jahr gelagert werden.

Beispiel 8

Es wird analog zu Beispiel 7 verfahren. Der Primer wird jedoch in einem Turborührer in destilliertes Wasser vor-emulgiert.

5

Beispiel 9

Es wird analog zu Beispiel 7 verfahren. Der Primer wird jedoch mit einem Rührer in Isopropanol gelöst.

10 Beispiel 10 (Herstellung eines Formkörpers im konventionellem Vakuum-Giessverfahren)

a) Herstellung des Epoxidharzgemisches: 100 Teile des aromatischen Epoxidharzes CY 205 (der Ciba SC Ltd) werden
15 mit 300 Teilen des silanisierten Quarzmehls vom Typ W12EST (der Quarzwerke Frechen, BRD) in einem Dissolver gemischt, in einem Druckgefäss evakuiert und dann auf eine Temperatur im Bereich von 80°C bis 130°C erwärmt. Diesem Voransatz werden in einem statischen Rührwerk 95 Teile des durch Auf-
20 schmelzen flüssig gewordenen Härters HT 907 (der Ciba SC Ltd) und ein Teil des Beschleunigers DY 63 (der Ciba SC Ltd) hinzugefügt.

b) Bearbeitung der Giessform: Die Giessform ist aus
25 Edelstahl mit gehonter Oberfläche mit einer Oberflächengüte von $Ra < 0,1 \mu m$ beziehungsweise von $Rz < 1 \mu m$. Sie wird auf mindestens 80°C und maximal auf 120°C vorgeheizt. Ein Formtrennmittel jeweils gemäss eines der Beispiele 1 bis 9 wird auf alle Abgussflächen mit Hilfe einer Sprühpistole
30 aufgetragen. Nach dem Verdunsten des Wassers oder des Lösungsmittels wird das zurückbleibende Trennmittel gleichmässig verteilt.

c) Vergiessen des Epoxidharzes: Das in Absatz a) herge-
35 stellte Giessharzgemisch wird auf mindestens 80°C und

höchstens auf 140°C erwärmt und in einem Vakuumbehälter unter Vakuum in die gemäss Absatz b) präparierte Giessform vergossen. Nach Abschluss der Härtingsreaktion wird die Giessform aus dem Vakuumbehälter entnommen und der Formkörper, welcher die Form eines Prüfkörpers aufweist, entformt. Zur vollständigen Vernetzung wird der Prüfkörper während 24 Stunden bei 140°C in einem Wärmeschrank gelagert. Prüfergebnisse der derart erhaltenen Prüfkörper sind in den Tabellen 1 und 2 zusammen gestellt.

10

Beispiel 11

Beispiel 10 wird wiederholt, jedoch wird ein Epoxidharzgemisch verwendet, bestehend aus 100 Teilen des Harzes CY184 (Ciba SC Ltd), 90 Teilen des Härters HT907 (Ciba SC Ltd), 1 Teil des Beschleunigers DY63 (Ciba SC Ltd) und 300 Teilen des Füllstoffs W12EST (Quarzwerte Frechen, BRD).

Beispiel 12

Es werden Prüfkörper nach Beispiel 10 oder 11 hergestellt, in einer Art und Weise, dass das Formstoffgemisch geringfügig weniger Härter enthält, als zur vollständigen Aushärtung des Harzes notwendig ist, sowie unter Verwendung eines beliebigen Formtrennmittels. Nach der Entformung werden die Prüfkörper mit Isopropanol gereinigt und in einem Wärmeschrank auf 90 bis 110 °C erwärmt. Das erfindungsgemässe Formtrennmittel wird anschliessend mit Hilfe einer Sprühpistole auf die Oberflächen der Prüfkörper aufgebracht. Bei Bedarf kann mit einem Lappen das Formtrennmittel gleichmässig verteilt werden. Die so behandelten Prüfkörper werden in einem Wärmeschrank auf 140°C erwärmt. Diese Temperatur wird mindestens 30 Minuten aufrecht erhalten. Der gesamte Vorgang ab Erwärmen der Prüfkörper wird ein zweites Mal wiederholt. Mit dem Erwärmen der Prüfkörper auf 140°C werden unvernetzte Bestandteile thermisch aktiviert.

35 Während dieser Nachvernetzung reagiert das unvernetzte Harz

mit dem erfindungsgemässen Formtrennmittel und bildet eine hydrophobe Oberfläche, deren Eigenschaften sich nicht wesentlich von den Prüfkörpern unterscheidet, deren Oberflächen während der Formgebung hydrophobiert wurden.

5

Beispiel 13 (Vergleichsbeispiel)

Die Abgussflächen der in Beispiel 10 benutzten Giessform werden sorgfältig mit Isopropanol gereinigt. Die Abgussflächen werden dann analog zu Beispiel 10, Absatz b) prä-
10 pariert, jedoch wird das Formtrennmittel Aquathan 27/077 der Firma Block Chemie KG, BRD, welches eine wässrige Emulsion von Polydimethylsiloxanen (Anteil an trennwirksamen Bestandteilen: 11.5%) darstellt, verwendet. Im weiteren wird analog zu den Beispielen 10 und 11 unter
15 Verwendung des dort beschriebenen Epoxidharzgemischen verfahren.

Beispiel 14 (Vergleichsbeispiel)

Die Abgussflächen der Giessform mit gleichen geometrischen
20 Abmassen wie in Beispiel 10, werden sorgfältig mit Isopropanol gereinigt. Die Gießform darf während ihrer gesamten Nutzung niemals mit silikonhaltigen Stoffen, wie Formtrennmittel, Einbrennöle versehen worden sein. Die Abgussflächen werden dann analog zu Beispiel 10, Absatz b)
25 präpariert, jedoch wird das Formtrennmittel Aquathan 96/329 der Firma Block Chemie KG, BRD, welches eine wässrige Emulsion von synthetischen Ölen (Anteil an trennwirksamen Bestandteilen: 15%) darstellt, verwendet. Im weiteren wird analog zu den Beispielen 10 und 11 unter Verwendung des
30 dort beschriebenen Epoxidharzgemischen verfahren. Nach dem Abguss werden die Reste des anhaftenden Formtrennmittels mit Isopropanol entfernt. Somit wird eine technisch saubere Epoxidharzoberfläche erreicht.

Prüfung der Hydrophobiebeständigkeit

Die Prüfung der Hydrophobiebeständigkeit erfolgte mit dem Verfahren des Modified Rotating-Wheel-Dip-Tests (MRWDT). Um die Wiederkehr der Hydrophobie nach deren Verlust zu
5 bewerten, wurde eine zyklische Prüfung in einer Salznebelkammer durchgeführt. Diese Prüfmethode sind ausführlich in den folgenden Literaturstellen (Referenzen 1 und 2) beschrieben:

[Referenz 1] Kaltenborn et. al: "On the Electrical
10 Performance of Different Insulating Materials in a Rotating-Wheel-Dip-Test"; 1997 CEIPD, pp.398-401, Minneapolis, 1997.

[Referenz 2] H. Zhang, R. Hackam: "Surface Resistance and Hydrophobicity of HTV Silicone Rubber in the Presence of
15 Salt-fog"; 1998 CEIDP, Atlanta 1998.

Im MRWDT sind die Prüfbedingungen wie folgt:

Prüfbedingungen 1:

- Elektrolytleitfähigkeit: 0.5 κ [mS/cm]
- 20 - elektrisches Feld: 0.6[kV/cm]

Prüfbedingungen 2:

- Elektrolytleitfähigkeit: 1.5 κ [mS/cm]
- elektrisches Feld: 0.6[kV/cm]

25 Prüfresultate

Die mittleren Ausfallszeiten der verschiedenen in den Beispielen gezeigten Materialien sind in Tabelle 1 gegeben.

Tabelle 1 zeigt die Resultate gemäss Prüfbedingungen 1.

30 Tabelle 2 zeigt die Resultate gemäss Prüfbedingungen 2.

Tabelle 1 (Prüfbedingungen 1)

	Beispiel 1	Beispiel 4	Beispiel 6	Beispiel 12 (Vergleich)	Beispiel 13 (Vergleich)
Ausfalls- Zeiten (h)	576*	292	427	196	<1

*Abbruch der Messung, kein Ausfall

- 5 Aus Tabelle 1 ist ersichtlich, dass die erfindungsgemäss hergestellten Formkörper deutlich bessere Resultate ergeben im Vergleich zu den konventionell hergestellten.

Beispiel 15

- 10 Vergleicht man bei einer höheren Beanspruchung (Prüfbedingungen 2) die erfindungsgemäss hergestellten Formkörper zusätzlich mit Hydrophobie optimierten Silikonen, so kann auch hier eine deutlich bessere Hydrophobiebeständigkeit für die erfindungsgemäss hergestellten Formkörper nach-
- 15 gewiesen werden. Resultate des Beispiels 1, im Vergleich mit den Beispielen 13 und 14, sowie mit Silikonen aus Referenz 1 sind in Tabelle 2 zusammen gestellt.

Tabelle 2 (Prüfbedingungen 2)

20

	Beispiel 1	Beispiel a) aus Ref.1	Beispiel b) aus Ref.1	Beispiel 12 (Vergleich)	Beispiel 13 (Vergleich)
Ausfalls- Zeiten (h)	282	269	176	168	<1

- Aus Tabelle 2 ist ersichtlich, dass die erfindungsgemäss hergestellten Formkörper deutlich bessere Resultate ergeben im Vergleich zu den konventionell hergestellten. Vergleich-
- 25 bare Resultate zu Beispiel 1 erhält man auch für die

Beispiele 2 bis 9.

Hydrophobie-Wiederkehr

Ein wesentlicher Vorteil der erfindungsgemässen Formtrennmittel als Beschichtungswerkstoff für elektrische Isolationen ist die Fähigkeit, dass die Isolationsschicht nach Verlust der Hydrophobie sich selbständig regeneriert. Um diesen Effekt zu bewerten wurden verschiedene Referenzmaterialien mit den erfindungsgemässen Materialien nach der zyklischen Alterung in einer Salznebelkammer verglichen. Der Zyklus beinhaltete eine 24-stündige Alterungsphase und eine 24-stündige Erholungsphase. Während der Alterung wurden folgende Parameter eingestellt:

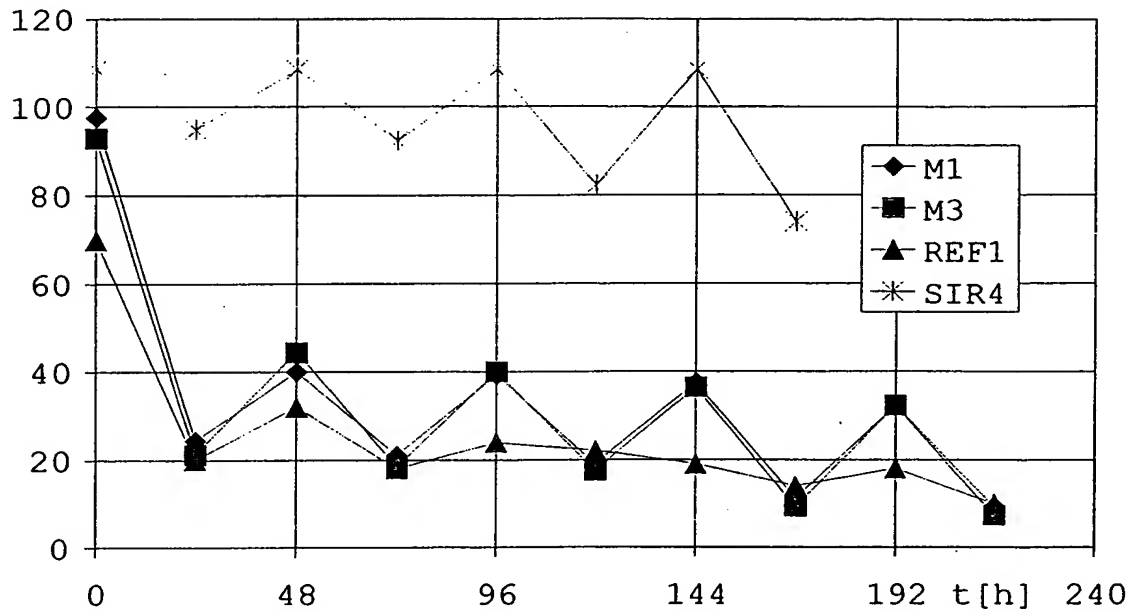
Elektrisches Feld E:	0,6 kV/cm (a.c., 60 Hz)
15 Elektrolytleitfähigkeit κ :	0,5 mS/cm
Sprühdruk P:	0,54±0,02 MPa
Durchflussrate:	1.6±0.2 l/min
Prüftemperatur T:	23±2 °C

Die Prüfkörper von 100 mm Länge und einem Durchmesser von 30 mm wurden an den Enden mit Graphitscheiben mit einem Durchmesser von 35 mm als Elektroden verklebt. Der Randwinkel als Messgrösse der Hydrophobie wurde am Beginn jeder Periode gemessen. Die Resultate sind aus Figur 1 ersichtlich.

25

30

Figur 1 (Vergleich der Hydrophobiewiederkehr für verschiedene Materialien in einer Salznebelkammer)



- 5 M1 = Beispiel 1 REF1 = Beispiel 11
M3 = Beispiel 7 SIR4 = Silikonharz aus Ref. 2

Es ist festzustellen, dass im Vergleich zu einem Standard-Epoxidharz (REF1) die erfindungsgemässen Materialien eine
10 deutlich stärkere Wiederkehr der Hydrophobie aufweisen. Im Vergleich zu einem Silikon-Material ist jedoch festzu-
stellen, dass weder dessen geringer Abfall der Hydrophobie nach der Alterungsphase, wie auch die Erholung um Werte des
Ausgangszustandes nicht erreicht werden. Die Ursache dafür
15 ist in der geringen Schichtdicke des oberflächenwirksamen Silikons auf den erfindungsgemässen Materialien zu finden.

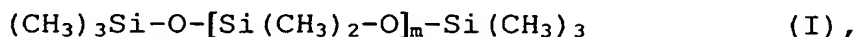
Patentansprüche

1. Formtrennmittel für die Herstellung von duro-
5 plastischen Formteilen mit hydrophobierter Oberfläche,
dadurch gekennzeichnet, dass dieses (i) mindestens eine
entformend wirkende Verbindung sowie (ii) mindestens eine
reaktive, gegebenenfalls hydrolysierbare, Silanverbindung
enthält, welche mit der nicht ausgehärteten oder nicht
10 vollständig ausgehärteten duroplastischen Oberfläche
chemisch zu reagieren vermag.

2. Formtrennmittel nach Anspruch 1, dadurch
gekennzeichnet, dass die entformend wirkende Verbindung
15 eine Silikonverbindung darstellt.

3. Formtrennmittel nach Anspruch 1 oder 2, dadurch
gekennzeichnet, dass dieses (iii) gegebenenfalls weitere
Zusatzstoffe, vorzugsweise wässrige und/oder nicht-
20 wässrige Lösungsmittel, enthält.

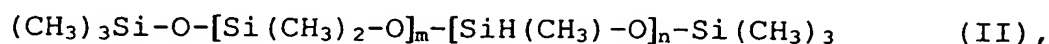
4. Formtrennmittel nach einem der Ansprüche 1 bis
3, dadurch gekennzeichnet, dass dieses als entformend
wirkende Verbindung [Komponente(i)] ein Polydimethylsiloxan
25 der allgemeinen Formel (I),



enthält, worin
30 m Null eine ganze Zahl von 1 bis 1000, vorzugsweise
eine ganze Zahl von 10 bis 50, bedeutet.

5. Formtrennmittel nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, dass dieses als entformend wirkende Verbindung zusätzlich mindestens ein Silan der allgemeinen Formel (II):

5

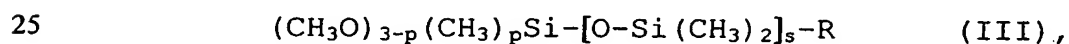


enthält, worin

m die Bedeutung nach Anspruch 4 hat, und

10 n eine ganze Zahl von 1 bis 50, vorzugsweise eine ganze Zahl von 1 bis 10, bedeutet, und die Dimethylsilyloxygruppen und die Methylhydrosilyloxygruppen im Molekül in beliebiger Reihenfolge angeordnet sind, wobei die Verbindung, bzw. die Verbindungen, der Formel (II) in
15 Konzentrationen von 0.1 Gew.-% bis 50.0 Gew.-%, vorzugsweise von 1,5 Gew.-% bis 5.0 Gew.-%, bezogen auf das Gewicht der anwesenden Verbindungen der Formel (I), anwesend ist bzw. sind.

20 6. Formtrennmittel nach einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, dass dieses als reaktive Silanverbindung [Komponente (ii)] mindestens eine Verbindung der allgemeinen Formel (III):



enthält, worin

p Null, 1, 2 oder 3, vorzugsweise Null oder 1,

s Null oder eine ganze Zahl von 1 bis 100,

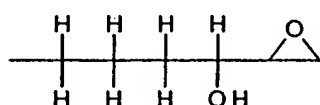
30 vorzugsweise Null bis 10,

R einen zweiwertigen, gegebenenfalls durch Hydroxyl substituierten, organischen Rest, welcher eine oder mehrere reaktive Gruppen trägt, welche mit einem Epoxidharz chemisch zu reagieren vermögen,

bedeuten.

7. Formtrennmittel nach Anspruch 6, dadurch gekennzeichnet, dass dieses eine Verbindung der Formel (III) enthält, welche als reaktive Gruppe Hydroxy, Amino, die Isocyanatgruppe, eine Estergruppe, vorzugsweise eine Acetylesterguppe, und/oder Glycidyl, vorzugsweise einen 3-Glycidoxypropylrest der Formel (IV):

10



(IV)

aufweist, worin p vorzugsweise Null oder 1, vorzugsweise Null und s vorzugsweise Null, bedeuten.

15

8. Formtrennmittel nach einem der Ansprüche 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, dass dieses als reaktive Silanverbindung 3-Glycidoxypropyl-trimethoxysilan und/oder 3-Glycidoxypropyl-(methyl)dimethoxysilan enthält.

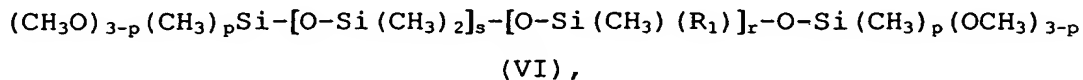
20

9. Formtrennmittel nach einem der Ansprüche 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, dass dieses als reaktive Silanverbindung m-Aminophenyltrimethoxysilane, p-Aminophenyltrimethoxysilane, 3-(m Aminophenoxy)propyltrimethoxysilane, und/oder {3-(2-Aminoethyl)aminopropyl}trimethoxysilane enthält.

25

10. Formtrennmittel nach einem der Ansprüche 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, dass dieses als reaktive Silanverbindung Acetoxymethyltrimethoxysilan, Acetoxypropyltrimethoxysilan, Hydroxymethyltriethoxysilan, 5 Hydroxymethyltrimethylsilan und/oder Isocyanatopropyltriethoxysilan enthält.

11. Formtrennmittel nach einem der Ansprüche 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, dass dieses als reaktive 10 Verbindung der Komponente (ii) eine Verbindungen der allgemeinen Formel (VI):



15

worin

r eine ganze Zahl von 1 bis 5, vorzugsweise 1, 2 oder 3, bedeutet,

R₁ unabhängig voneinander eine der Bedeutungen von R 20 gemäss einem der Ansprüche 6 bis 9, und

s die Bedeutung gemäss Anspruch 6 haben, wobei die Reste -O-Si(CH₃)₂- und -O-Si(CH₃)(R₁)- im Molekül in beliebiger Reihenfolge angeordnet sind.

25 12. Formtrennmittel nach einem der Ansprüche 1 bis 11, dadurch gekennzeichnet, dass dieses eine Öl-in-Wasser-Emulsion darstellt.

30 13. Formtrennmittel nach einem der Ansprüche 1 bis 12, dadurch gekennzeichnet, dass die nicht vollständig ausgehärtete duroplastischen Oberfläche die im Formgebungsverfahren *in situ* sich bildende Oberfläche und/oder die Oberfläche eines nicht vollständig ausgehärteten Formkörpers, der einer Nachhärtung unterzogen wird, bedeutet.

35

14. Verwendung eines Formtrennmittels nach einem der Ansprüche 1 bis 13 im Formgebungsverfahren und/oder im Nachhärtungsverfahren für die Herstellung von duroplastischen Formteilen mit hydrophobierter Oberfläche.

15. Verwendung nach Anspruch 14 für die Herstellung von Formteilen aus duroplastischen Formmassen, vorzugsweise aus Polykondensaten und Polyaddukten, welche gegebenenfalls übliche an sich bekannte Zusatzstoffe enthalten.

16. Verwendung nach Anspruch 15, dadurch gekennzeichnet, dass die duroplastischen Formmassen, härtbare Phenol/Formaldehyd Kunststoffe, härtbare Bisphenolharze, härtbare Harnstoff/Formaldehyd-Kunststoffe, Polyimide, Polybenzimidazole, Epoxidharze, ungesättigten Polyesterharzen, DAP-Harze, härtbare Melamin/Phenol/Formaldehyd-Formmassen, vernetzte Polyurethane darstellen, und/oder mindestens in dem Masse enthalten, dass diese mit der reaktiven Silanverbindung [Komponente (ii) nach Anspruch 1] chemisch zu reagieren vermögen, vorzugsweise aromatische und/oder cycloaliphatische Epoxidharze, sowie PUR-Giessmassen.

17. Verwendung nach einem der Ansprüche 14 bis 16, dadurch gekennzeichnet, für die Herstellung von Formkörpern aus an sich bekannten in der Elektroindustrie verwendeten gefüllten Epoxidharzen und PUR-Harzen.

18. Verfahren zur Herstellung von duroplastischen Formteilen mit hydrophobierter Oberfläche, bei dem die Formteile in einem Formgebungsverfahren mit einem Formtrennmittel entformt werden, dadurch gekennzeichnet, dass im Formgebungsverfahren ein Formtrennmittel gemäss einem der Ansprüche 1 bis 13 verwendet wird.

19. Verfahren zur Herstellung von duroplastischen Formteilen mit hydrophobierter Oberfläche, bei dem die Formteile in einem Formgebungsverfahren mit einem Formtrennmittel entformt werden, dadurch gekennzeichnet, dass
5 als Material für die duroplastischen Formteile ein entformbares, nicht vollständig aushärtetes Formstoffgemisch verwendet wird, und dass nach dem Entformen die Formteile mit Hilfe eines Formtrennmittels gemäss einem der Ansprüche
10 1 bis 13 hydrophobiert werden.

20. Die nach Anspruch 18 oder 19 hergestellten Formteile.

Zusammenfassung

Formtrennmittel für die Herstellung von duroplastischen
5 Formteilen mit hydrophobierter Oberfläche, welches (i) mindestens eine entformend wirkende Verbindung sowie (ii) mindestens eine reaktive, gegebenenfalls hydrolysierbare, Silanverbindung enthält, welche mit der im Formgebungsverfahren sich bildenden duroplastischen Oberfläche *in situ*
10 chemisch zu reagieren vermag. Verwendung eines solchen Formtrennmittels im Formgebungsverfahren und/oder im Nachhärtungsverfahren für die Herstellung von duroplastischen Formteilen mit hydrophobierter Oberfläche, sowie die derart hergestellten Formteile.

15

10/089298

1515 R PCT/PTO 29 MAR 2002

**ENGLISH TRANSLATION OF APPLICATION AS
ORIGINALLY FILED**

Mold-release agents for thermoset moldingsScope

The present invention relates to a mold-release agent
5 which may be used in particular in the processing of
thermoset moldings. According to the invention, the
mold-release agent brings about the ready separation of
the molding from the mold, while at the same time
bringing about chemical linkage of short-chain and/or
10 long-chain silicone compounds to the surface of the
thermoset molding. This achieves effective
hydrophobicization of the surface of the molding.

Technical field

15 Thermoset materials, in particular epoxy resins, are
widely used as electrically insulating materials in
medium- and high-voltage technology, for example for
the construction of switchgear assemblies. The
insulating materials currently known mostly have
20 adequately good electrical properties. The suitability
of these insulating materials for use is therefore also
based on high requirements for mechanical properties,
in particular for mechanical strength and mechanical
flexibility, and for behavior in the presence of
25 contaminant layers, and for resistance to the complex
electrical and climatic stresses arising at high
humidity. Epoxy resins in particular are treated below
as a preferred embodiment. Similar considerations apply
to other thermoset materials.

30

Although the properties of epoxy resins are excellent
for an insulating material, their use has remained
essentially restricted to indoor applications.
Insulation materials represent sectors in which epoxy
35 resins are widely used, examples being found in
instrument transformers, bushings, power breakers, dry-
type transformers, and electrical machinery. Insulation
made from epoxy resins is used only rarely in outdoor
applications. The causes for this are primarily lack of

- 2 -

resistance to UV radiation and behavior in the presence of a contaminant layer. Another aspect here is low resistance to complex electrical and atmospheric stresses. Studies have shown that failure of insulation parts can occur even in indoor systems. If, for example, a deposit of contaminant layers is present on the surface of the molding and there is the possibility of water condensation, some of the stresses which arise are markedly greater than those to which outdoor systems are exposed, and these therefore cause an increased level of failure. Conditions of this type are also termed difficult indoor conditions.

If condensation of water arises on the surfaces under the conditions described, insulating action is substantially dependent on the water-repellency (hydrophobic properties) of the surface. If these surfaces are highly hydrophobic, as is the case with some silicones, deposits of condensed water form as individual droplets separate from one another. However, in the case of hydrophilic surfaces, wetting with a liquid generally gives rise to formation of a coherent film deposit which can lead to short-circuiting of the insulator. A hydrophobic surface is therefore highly advantageous. Epoxy resin surfaces, like many other thermoset resin surfaces, do not have hydrophobic properties, since the epoxy resin matrix has polar character.

30 Prior art

Various methods have previously been proposed to improve hydrophobic surface properties. For example, US 4,537,803 claims the addition of a polymerizable silicone oil to the epoxy resin mixture. US 5,306,747 relates to the addition of a modified silicone oil which can react chemically with the resin system. Other proposals likewise include the addition of silicone-based compounds to the epoxy resin mixture. A fundamental disadvantage of all of these methods is

- 3 -

that the thermoset matrix to be polymerized is altered by the addition of the silicone compound. For example, the nature of the alterations in physical properties, in reactivity, and in properties relating to flow and to machining may be such as to cause demixing phenomena or electrical discharges in cavities, for example.

Summary of the invention

It has been found that the process of the present invention eliminates all of the disadvantages mentioned from addition of the silicone compound to the matrix, or entirely prevents the occurrence of these problems, if it is possible to hydrophobicize only the surface of the molding in an adequate manner. Surprisingly, it has now been found that it is possible to hydrophobicize only the surface of the moldings in the molding procedure, without any additional process step, if the mold-release agent used comprises a mixture which comprises (i) at least one compound with mold-release action, preferably a silicone compound, and also (ii) at least one reactive silane compound which is capable of reacting chemically with the epoxy resin surface which forms during the molding process. The mold-release agent of the invention may comprise (iii) other additives where appropriate, for example aqueous and/or non-aqueous solvents. It is surprising that the component (i), i.e. the silicone compound with mold-release action, can be added to component (ii), i.e. the reactive silane compound, without any noticeable inhibition of the mold-release action of the component (i) by the silane compound. At the same time, the reactive component (ii) is capable, during the molding or the mold-release procedure, of reacting *in situ* with the molding surface which forms. What is formed here is a stable uniform, thin, hydrophobic, silicone-containing layer on the surface of the molding. The surface of the molding is modified chemically in such a way as to have, under difficult indoor conditions, a markedly higher level of hydrophobic properties and a

- 4 -

markedly higher level of hydrophobic stability, with the result that surface-modified moldings of this type can be used with advantage as insulating parts in medium- or high-voltage technology. According to the invention, the molding material systems known per se, and also the procedures for their preparation, may be retained here with no alteration. Their physical properties and their behavior in the molding process are not altered. Starting, therefore, from the highly adhesive properties of epoxy resins, the mold-release agent of the invention is used to permit manufacture of moldings of this type without adhesion within the mold, and at the same time to provide effective *in-situ* hydrophobicization of the surface of the molding formed, in the same process step.

The present invention has been defined in the claims. In particular, the present invention provides a mold-release agent for the production of thermoset moldings with a hydrophobicized surface, characterized in that this comprises (i) at least one compound with mold-release action, preferably a silicone compound, and also (ii) at least one reactive, where appropriate hydrolyzable, silane compound which is capable of reacting chemically with the uncured or incompletely cured thermoset surface. The mold-release agent of the invention may comprise (iii) other additives where appropriate, preferably aqueous and/or non-aqueous solvents.

The term "uncured or incompletely cured thermoset surface" means the surface *in situ* in the molding process. This term also includes, for example, the surface of a demolded incompletely cured molding which is subjected to post-curing. This means that the mold-release agent of the invention may be used as mold-release agent and hydrophobicizing agent in the molding process and/or as hydrophobicizing agent in the post-

- 5 -

curing process, the mentioned advantageous properties being retained.

- 5 The present invention also provides the use of the mold-release agent of the invention in the molding process and/or in the post-curing process for the production of thermoset moldings with a hydrophobicized surface.
- 10 The invention further provides a process for producing thermoset moldings with a hydrophobicized surface, which comprises using, in the molding process, a mold-release agent which comprises (i) at least one compound with mold-release action, and also (ii) at least one
- 15 reactive, where appropriate hydrolyzable, silane compound which is capable of reacting chemically in situ with the uncured or incompletely cured thermoset surface.
- 20 The present invention also provides the thermoset moldings produced according to the invention.

Mold-release agents for thermoset materials, and also their use and function in the molding process, are

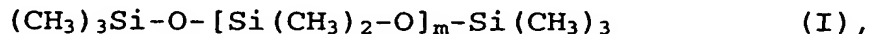
25 known per se. The components used with release action are very often the silicones known per se or polymethylsiloxanes known per se, both of which contain terminal trimethylsilyl groups, or a mixture of compounds of this type. Silicones of this type and

30 mixtures of these may, where appropriate, also comprise silane compounds with mold-release action, such as those defined below as compounds of the general formula (II). The proportion of all of the constituents with release action may be in the range from 1 to 98% by

35 weight, based on the total weight of the mold-release agent. From 11.5 to 15% by weight and from 85 to 98% by weight, based on the total weight of the mold-release agent, have hitherto proven ideal. The remainder of the mold-release agent is composed of the reactive silane

- 6 -

compound [component (ii)] defined below, and also of aqueous or non-aqueous solvents and, where appropriate, other additives. A significant factor for the mold-release action of the mold-release agent of the invention is the proportion of preferred polydimethylsiloxanes of the general formula (I),

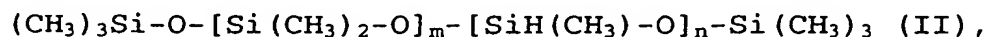


where

m is zero or an integer from 1 to 1 000, preferably an integer from 10 to 50.

The setting points of the compounds of the formula (I) are preferably in the range from -50°C to 0°C , and their boiling points are preferably above 80°C ($> 80^\circ\text{C}$), and their molecular weight is preferably in the range from 162 to 74 000.

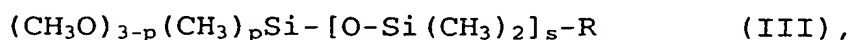
However, it is not only polydimethylsiloxanes which may be used as compounds with mold-release action. For example, there are also known siloxanes which contain functional groups or else ethyl groups instead of the methyl groups. Compounds of this type also have mold-release action and may be used for the purposes of the present invention together with or instead of compounds of the formula (I). Where appropriate, mixtures of the compounds of the formula (I) may comprise, as mentioned, other silanes with release action, preferably of the general formula (II), as admixture, i.e. at concentrations from 0.01 to 50.0% by weight, preferably from 1.5 to 5.0% by weight, based on the weight of the compounds present of the formula (I). The silanes mentioned preferably have the general formula (II):



where

m is as defined above, and
n is an integer from 1 to 50, preferably an integer from 1 to 10, and the dimethylsilyloxy groups and the methylhydrosilyl-oxy groups in the molecule have been
5 arranged in any desired sequence.

A significant constituent for the purposes of achieving the objects of the invention is the reactive silane compound (also termed "primer" below). Preference is
10 given to compounds of the general formula (III):



where

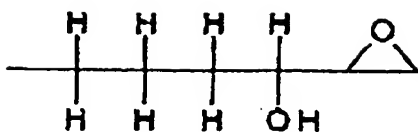
15 p is zero, 1, 2, or 3, preferably zero or 1,
s is zero or an integer from 1 to 100, preferably from zero to 10,
R is a bivalent, unsubstituted or hydroxyl-substituted, organic radical which has one or more
20 reactive groups capable of reacting chemically with an epoxy resin.

In the compound of the formula (III), the methylsilyl group may also, for example, have been replaced by ethylsilyl. Trimethoxysilyl may likewise have been
25 replaced by triethoxysilyl. To this extent, the term methyl also means, in each case independently of the others, ethyl, propyl, or butyl.

The reactive groups mentioned have preferably been
30 selected from glycidyl, hydroxyl, amino ($-\text{NH}_2$) and the isocyanate group ($-\text{N}=\text{C}=\text{O}$). Another reactive group which may be used is an ester group, such as an acetyl ester group, which after intermediate hydrolysis gives a compound which can react chemically with the matrix.

35

R in the compound of the general formula (III) is preferably a 3-glycidoxypropyl radical of the formula (IV):

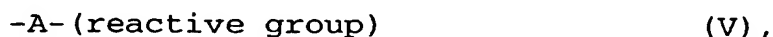


(IV)

where p is preferably zero or 1, preferably zero, and s is preferably zero. Preference is given to 3-glycidoxypentyltrimethoxysilane and 3-glycidoxypentylmethyldimethoxysilane.

If R is a radical which bears a reactive group, this radical preferably has the formula (V):

10



where

A is a saturated or unsaturated bivalent aliphatic radical which may contain one or more oxygen atoms and/or -NH groups, or is a bivalent cyclo-aliphatic radical, or a bivalent aromatic radical, or a saturated or unsaturated aliphatic radical which may contain one or more oxygen atoms and/or -NH groups and has phenylene substitution, in each case one free valency of this bivalent radical being bonded to a reactive group.

The saturated or unsaturated bivalent aliphatic radical A is preferably a radical of the formula $\text{-(CH}_2\text{)}_t\text{-}$, where t is an integer from 1 to 4, preferably 2, 3, or 4.

The bivalent cycloaliphatic radical A is preferably cyclohexylene, and the bivalent aromatic radical A is preferably phenylene, with preference meta- or para-phenylene.

The saturated or unsaturated aliphatic radical A with phenylene substitution, where in each case one free valency has been occupied by the reactive group, is preferably $\text{-(CH}_2\text{)}_t\text{-(C}_6\text{H}_4\text{)-}$, the reactive group

preferably being bonded to the phenylene, preferably in meta- or para-position.

Examples of preferred compounds of the formula (III) which have a radical of the formula (V) are
 5 m-aminophenyltrimethoxy-silane $[\text{H}_2\text{N}-(\text{C}_6\text{H}_4)-\text{Si}(\text{OCH}_3)_3]$,
 p-aminophenyltrimethoxy-silane $[\text{H}_2\text{N}-(\text{C}_6\text{H}_4)\text{Si}(\text{OCH}_3)_3]$,
 3-aminophenoxy)propyl-trimethoxysilane $[\text{H}_2\text{N}-(\text{C}_6\text{H}_4)-\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{Si}(\text{OCH}_3)_3]$,
 10 $\{3-(2\text{-aminoethyl})\text{aminopropyl}\}$ tri-methoxysilane $[\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{NH}(\text{CH}_2)_3\text{Si}(\text{OCH}_3)_3]$.

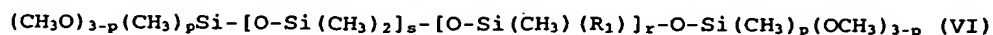
Examples of reactive compounds of the formula (III) which contain ester groups are
 acetyloxymethyltrimethoxysilane $[\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{Si}(\text{OCH}_3)_3]$,
 15 and
 acetyloxypropyltrimethoxysilane $[\text{CH}_3\text{COO}(\text{CH}_2)_3\text{Si}(\text{OCH}_3)_3]$.

Examples of reactive compounds of the formula (III) which have a hydroxyl group are hydroxymethyltriethoxysilane $[\text{HO}-\text{CH}_2-\text{Si}(\text{C}_2\text{H}_5)_3]$ and hydroxymethyltrimethylsilane $[\text{HO}-\text{CH}_2-\text{Si}(\text{CH}_3)_3]$.
 20

Isocyanatopropyltriethoxysilane $[\text{OCN}-(\text{CH}_2)_3-\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_3]$ is an example of a compound of the formula (III) which
 25 contains an isocyanate group.

The compounds of the formula (III), and also their preparation, are known per se and have been described in detail in the literature.
 30

Preference is also given to more complex compounds having two or more reactive groups corresponding to the substituent R and having a greater number of methoxysilane groups, for example compounds of the general
 35 formula (VI):



where

- 10 -

r is an integer from 1 to 5, preferably 1, 2, or 3, R_1 , independently of one another, are as defined for R above, and

s is as defined above,

5 where the radicals $-O-Si(CH_3)_2-$ and $-O-Si(CH_3)(R_1)$ in the molecule have been arranged in any desired sequence.

To prepare the mold-release agent of the invention, it
10 is preferable to begin by dissolving component (i), i.e. the compound with mold-release action, in a non-aqueous solvent, or by preparing component (i) in the form of an aqueous emulsion. However, the use of organic solvents requires control of all of the
15 relevant risks to the health of the user and to the environment. An emulsion in water is therefore preferable. The aqueous emulsion is prepared in a manner known per se, using emulsifiers. Examples of preferred emulsifiers are organosilyl- or organo-
20 siloxanylcarmoxylic acids, and alkylsyloxy-substituted alkylpolyethylene ether compounds.

Components (ii), i.e. the reactive silane compound (III) and/or (VI) is then added to the solution or to
25 the aqueous emulsion, and if water is used it is preferable that the reactive silane compound is likewise emulsified. However, it is also possible for the components in any desired sequence, separately or together, to be dissolved in a solvent, or to be
30 emulsified in water.

The mold-release agent of the invention is composed mainly of the mixture of the dissolved or emulsified component (i) with release action and of the primer,
35 i.e. the reactive component (ii). The mixing ratio of the component (i) with release action to the reactive component (ii) here is important, and may be optimized for the compounds used. For a system based on polydimethylsiloxane, where average n is from 10 to 50, a

highly active mold-release agent is obtained with a proportion of 1% by weight of primer, based on the total weight of the mixture. The proportion of primer may be reduced as far as 5 parts per thousand, based on the total weight of the mixture. This results in a reduction in the amount of the siloxane chemically bonded to the epoxy resin surface. If the proportion of primer is reduced further, it is no longer certain that there will be uniform and coherent binding of the siloxanes to the epoxy resin surface. If the proportion of primer is increased, the release action generated by the component (i) with release action with respect to the mold wall reduces. The proportion of primer, or the proportion of reactive silane of component (ii), is therefore preferably from 5 parts per thousand to 5% by weight, preferably from 0.1 to 2% by weight, based on the total weight of the mold-release agent of the invention.

In the case of water-containing mold-release agents, when the primer is added there is at least some hydrolysis of the methoxy groups present in component (ii). For solvent-containing and substantially water-free mold-release agents, it is mainly atmospheric moisture which hydrolyzes the methoxy groups. The hydrolysis of all of the methoxy groups, or complete crosslinking, generally takes place by virtue of atmospheric moisture after application to the surface of the molding.

A release agent based on an oil-in-water emulsion generally requires a preheated mold for processing. However, this requirement is generally complied with in most cases in the processing of casting resins. To increase emulsifiability, a surfactant or a mixture of surfactants may be added to the mold-release agent. The proportion of the surfactant is preferably in the range from 0.002 to 5% by weight, preferably from 0.05 to 2%

- 12 -

by weight, based on the total weight of the mold-release agent of the invention.

According to the invention, the composition used
5 capable of thermoset curing may be a thermoset molding
composition known per se. A large number of thermoset
plastics is known from the literature. The extent to
which these are present in the molding is at least that
to which these thermoset compositions are capable of
10 giving effective chemical reaction with the reactive
silane compound [component (ii)]. Examples of thermoset
molding compositions are polycondensates and
polyadducts. Examples of polycondensates are curable
phenol-formaldehyde plastics, curable bisphenol resins,
15 curable urea-formaldehyde plastics, polyimides, poly-
benzimidazoles. Examples of thermoset plastics in the
form of polyadducts are epoxy resins, unsaturated
polyester resin molding compositions, DAP resins (poly-
diallyl phthalate), curable melamine-phenol-
20 formaldehyde molding compositions, and crosslinked
polyurethanes. Preference is given to those with good
electrical properties, preferably aromatic or cyclo-
aliphatic epoxy resins, and also PU casting
compositions, in particular, as are known per se and
25 used in the electrical industry, filled epoxy resins
and PU resins. Preferred fillers which may be used are
powdered quartz, aluminum oxide, and dolomite in a
variety of ground forms known per se, and also those
with silanized surfaces.

30 Examples of additives which may be used for thermoset
compositions in the form of polycondensates or of
polyadducts, besides the resin/hardener/accelerator
system for thermosets, are release agents, lubricants,
35 fillers, pigments, coupling agents, stabilizers, and
inhibitors. These compounds are known per se.

When the mold-release agent is used, it is applied by
means of methods known per se to the heated mold wall.

- 13 -

Examples of these methods are spraying, brushing, wiping, and/or dipping. The mold may be composed of a variety of metals, preferably of steel, copper, or aluminum, or else of silicate glasses or ceramics. The mold is preferably composed of a material based on steel or aluminum, or of polymeric materials, such as filled epoxy resins. The surface roughness of the mold wall has been observed to be an important process parameter. The surfaces should have the lowest possible roughness, preferably for example that which is obtained when steel is honed or lapped. The temperature of the mold wall may be from 20 to 180°C. The temperatures are preferably set at from 60 to 140°C. Once the mold-release agent of the invention has been applied, the solvent evaporates, and the mold-release agent film composed of the formulation of the invention remains on the surface of the mold. When, using known processes, such as vacuum casting, pressure gelation, or open casting, the casting resin composition is cast into the mold thus prepared, the exothermic curing reaction of the thermoset molding composition starts from the mold wall, since the heated mold already has the activation energy needed. In this process, the reactive component (ii) is simultaneously incorporated chemically into the matrix of the epoxy resin or onto its surface by way of the radical R defined above and, where appropriate, also by way of the methoxysilane group. This ensures that the entire surface receives a hydrophobicizing impregnation during the curing reaction. It is also possible here to bond compounds of the formula (II) chemically, directly or indirectly, to the surface of the cured molding which forms. During the curing reaction, the mold may be externally heated, or else cooled. After the gelling process, the moldings may be removed from the mold and cured completely in a further step. To this extent, it is also possible that the surface of an incompletely cured, demolded molding which is subjected to post-curing is treated in advance with the mold-release agent of the invention. Any

- 14 -

desired mold-release agent may be used here in the molding process. The temperatures used in the post-curing process here are usual and known per se, and are comparable with the molding temperatures.

5

The surfaces produced by the process described above exhibit hydrophobic properties, as are known for surfaces comprising silicones. There is a marked improvement both in hydrophobic properties and in hydrophobic stability. It is moreover possible to measure some recuperation of hydrophobic properties. However, it is apparent here that since the layer of the siloxanes is thin, the recuperation found with full-body silicone cannot reliably be provided. The hydrophobic properties have also proven to be unsuitable for instances where the surface has exposure to an abrasive process, for example where the surface is ground away by sandstorms. The application sector for the mold-release agent of the invention and for the moldings produced according to the invention is therefore mainly in the construction of switchgear, where difficult indoor conditions have to be withstood for long periods. Other usable application sectors are insulating parts for high-voltage switches, and outdoor insulation in a maritime atmosphere or where there is industrial pollution. Another significant factor for the invention is that all of the mechanical properties and the non-surface-dependent electrical properties of the thermosets, for example of the epoxy resin, are retained unaltered by the modification. The examples below illustrate the invention.

Example 1

From 1 to 10 ml of 3-glycidyloxypropyltrimethoxysilane are added, with stirring, to 100 ml of an aqueous emulsion made from silanes with small amounts of siloxanes (for example Aquathan 27/077 mold-release agent from the company Block Chemie KG, Mölln, Germany), and the mixture is homogenized for 5 minutes

- 15 -

with continuous stirring. The resultant mold-release agent is processed within 24 hours.

Example 2

5 Each of 1, 3, 5, 7, and 10 ml of 3-glycidyloxypropyl-
trimethoxysilane is dissolved in a turbo stirrer, using
30 ml of dist. water. This solution is then stirred
into 100 ml of Aquathan 27/077, as described in
Example 1. The resultant mold-release agent is
10 processed within 24 hours.

Example 3

Each of 1, 3, 5, 7, and 10 ml of 3-glycidyloxypropyl-
trimethoxysilane is mixed with 30 ml of isopropanol in
15 a mixer and then stirred into 100 ml of Aquathan
27/077. The resultant mold-release agent is processed
within 24 hours.

Example 4

20 100 ml of an aqueous emulsion made from short-chain
siloxanes and silanes (for example Aquathan 10/050
mold-release agent from the company Block Chemie KG,
Mölln, Germany) are added dropwise to each of 1, 2, 4,
5.5, and 7.5 ml of 3-glycidyloxypropyltrimethoxysilane
25 in a mixing system, and incorporated by stirring for at
least 5 minutes. The mixture is processed within 12
hours.

Example 5

30 The procedure is based on that of Example 4. However,
the primer is preemulsified in distilled water, using a
turbo stirrer.

Example 6

35 The procedure is based on that of Example 4. However,
the primer is dissolved in isopropanol, using a
stirrer.

Example 7

Each of 1, 2, and 3 ml of 3-glycidyloxypropyltrimethoxysilane is added, with stirring, to 100 ml of a
5 solvent-free mold-release mixture made from siloxanes and silanes (for example 365 mold-release concentrate from the company Block Chemie KG, Mölln, Germany), with stirring. If all moisture is excluded, the resultant mixture can be stored for up to six months.

10

Example 8

The procedure is based on that of Example 7. However, the primer is preemulsified in distilled water, using a turbo stirrer.

15

Example 9

The procedure is based on that of Example 7. However, the primer is dissolved in isopropanol, using a stirrer.

20

Example 10 (Production of a molding by conventional vacuum casting)

a) Preparation of epoxy resin mixture: 100 parts of
25 Cy 205 aromatic epoxy resin (from Ciba SC Ltd) are mixed with 300 parts of grade W12EST silanized powdered quartz (from Quarzwerke Frechen, Germany) in a dissolver, evacuated in a pressure vessel, and then heated to a temperature in the range from 80 to 130°C.
30 95 parts of molten HT 907 hardener (from Ciba SC Ltd) and one part of DY 63 accelerator (from Ciba SC Ltd) were added to this premix in a static mixing system.

b) Operations to the prepared mold: the mold is of
35 stainless steel with a honed surface of surface quality defined by $Ra < 0.1 \mu m$ and, respectively, $Rz < 1 \mu m$. It is preheated to at least 80°C and not more than 120°C. In each case, a mold-release agent as claimed in one of claims 1 to 9 is applied with the aid of a spray gun to

- 17 -

all of the casting surfaces. After evaporation of the water or solvent, the remaining release agent is uniformly distributed.

- 5 c) Epoxy resin casting: the casting resin mixture prepared in section a) is heated to at least 80°C and not more than 140°C, and, in a vacuum container under vacuum, cast into the mold prepared as in section b). Once the curing reaction has concluded, the mold is
10 removed from the vacuum container and the molding, shaped as a test specimen, is removed. For complete crosslinking, the test specimen is aged in a heated cabinet at 140°C for 24 hours. Tables 1 and 2 give test results from test specimens obtained in this way.

15

Example 11

Example 10 is repeated, but the epoxy resin mixture used is composed of 100 parts of CY184 resin (Ciba SC Ltd), 90 parts of HT907 hardener (Ciba SC Ltd), 1 part
20 of DY63 accelerator (Ciba SC Ltd), and 300 parts of W12EST filler (Quarzwerte Frechen, Germany).

25 Example 12

Test specimens are produced as in Example 10 or 11 in such a way that the molded material mixture comprises slightly less hardener than needed for complete curing of the resin, and also using any desired mold-release
30 agent. After demolding, the test specimens are cleaned with isopropanol and heated to 90-110°C in a heated cabinet. The mold-release agent of the invention is then applied with the aid of a spray gun to the surfaces of the test specimens. If required, a wiper
35 may be used to distribute the mold-release agent uniformly. The resultant treated specimens are heated to 140°C in a heated cabinet. This temperature is maintained for at least 30 minutes. The entire procedure from heating of the test specimens is

- 18 -

repeated a second time. Heating the test specimens to 140°C thermally activates constituents which have not crosslinked. During this post-crosslinking, the resin which has not crosslinked reacts with the mold-release agent of the invention and forms a hydrophobic surface whose properties are not substantially different from those of the test specimens whose surfaces were hydrophobicized during molding.

10 Example 13 (Comparative example)

The casting surfaces of the mold utilized in Example 10 are carefully cleaned with isopropanol. The casting surfaces are then prepared in a manner based on Example 10, section b), but Aquathan 27/077 mold-release agent from the company Block Chemie KG, Germany is used, this being an aqueous emulsion of polydimethylsiloxanes (proportion of constituents with mold-release action: 11.5%). The procedure then used is based on Examples 10 and 11, using the epoxy resin mixtures described in those examples.

Example 14 (Comparative example)

25 The casting surfaces of the mold, the geometric dimensions of which are identical with those in Example 10, are carefully cleaned with isopropanol. No silicone-containing substances, such as mold-release agents or stoving oils, may be used on the mold at any time during its entire period of utilization. The casting surfaces are then prepared in a manner based on Example 10, section b), but Aquathan 96/329 mold-release agent from Block Chemie KG, Germany is used, this being an aqueous emulsion of synthetic oils (proportion of constituents with mold-release action: 15%). The procedure then used is based on Examples 10 and 11, using the epoxy resin mixtures described in those examples. After casting, the residues of adhering mold-release agent are removed, using isopropanol. A

- 19 -

technically clean epoxy resin surface is therefore achieved.

- 20 -

Test for hydrophobic stability

Hydrophobic stability was tested using the modified rotating-wheel dip test method (MRWDT). To assess recuperation of hydrophobic properties once they have been lost, a cyclic test was carried out in a saline mist chamber. These test methods are described in detail in the following references (references 1 and 2):

[Reference 1] Kaltenborn et al.: "On the Electrical Performance of Different Insulating Materials in a Rotating-Wheel-Dip-Test"; 1997 CEIPD, pp. 398-401, Minneapolis, 1997.

[Reference 2] H. Zhang, R. Hackam: "Surface Resistance and Hydrophobicity of HTV Silicone Rubber in the Presence of Salt-fog"; 1998 CEIDP, Atlanta 1998.

The conditions for the MRWDT test are as follows:

Test conditions 1:

- electrolyte conductivity: 0.5 κ [mS/cm]
- electrical field: 0.6 [kV/cm]

Test conditions 2:

- electrolyte conductivity: 1.5 κ [mS/cm]
- electrical field: 0.6 [kV/cm]

Test results

The average failure times of the various materials exhibited in the examples are given in Table 1.

Table 1 shows the results for test conditions 1.

Table 2 shows the results for test conditions 2.

Table 1 (Test conditions 1)

	Example 1	Example 4	Example 6	Example 12 (Comparison)	Example 13 (Comparison)
Failure times (h)	576*	292	427	196	<1

* Test terminated, no failure

It can be seen from Table 1 that the moldings produced according to the invention give markedly better results when compared with those produced conventionally.

5 Example 15

If the moldings produced according to the invention are additionally compared with silicones optimized for hydrophobic properties under more demanding conditions (test conditions 2), here again the moldings produced according to the invention can be demonstrated to have markedly better hydrophobic stability. Results of Example 1 compared with Examples 13 and 14, and also with silicones from reference 1, are given in Table 2.

15 Table 2 (Test conditions 2)

	Example 1	Example a) from Ref. 1	Example b) from Ref. 1	Example 12 (Comparison)	Example 13 (Comparison)
Failure times (h)	282	269	176	168	<1

It can be seen from Table 2 that the moldings produced according to the invention give markedly better results when compared with those produced conventionally. Examples 2 to 9 also give results comparable with Example 1.

Recuperation of hydrophobic properties

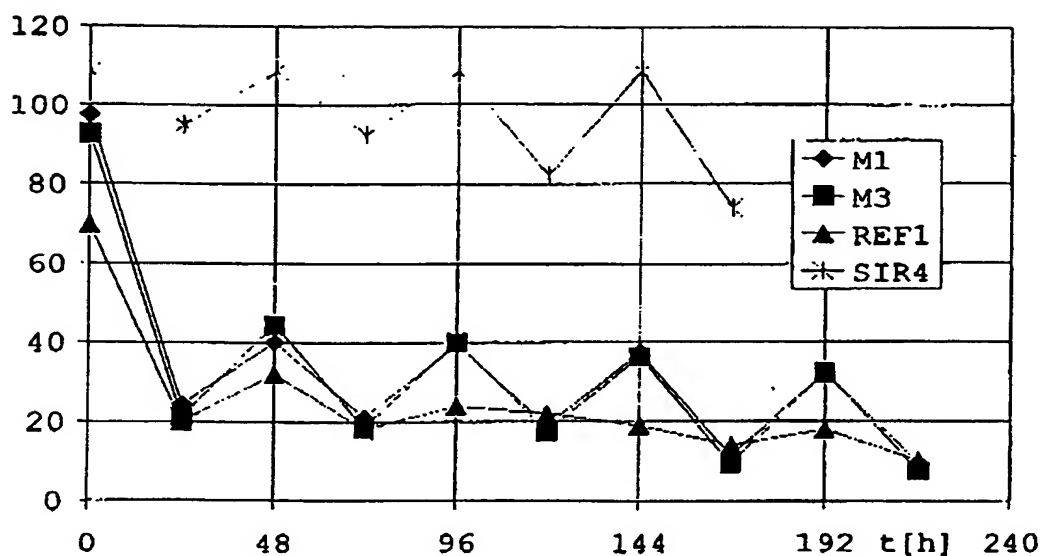
25 A substantial advantage of the mold-release agents of the invention as a coating material for electrical insulation is the capability of the insulating layer to regenerate spontaneously once hydrophobic properties have been lost. To assess this effect, various reference materials were compared with the materials of the invention after cyclic aging in a saline mist chamber. The cycle included a 24-hour aging phase and a 24-hour recovery phase. The parameters set during the aging process were as follows:

- 22 -

Electrical field E: 0.6 kV/cm (a.c., 60 Hz)
 Electrolyte conductivity κ : 0.5 mS/cm
 Spray pressure P: 0.54 ± 0.02 MPa
 Throughflow rate: 1.6 ± 0.2 l/min
 Test temperature T: $23 \pm 2^\circ\text{C}$

Graphite disks of diameter 35 mm were adhesive-bonded to the ends of the test specimens of length 100 mm and diameter 30 mm, to give electrodes. The angle of contact is a variable which measures hydrophobic properties, and was measured at the start of each period. The results are seen in Figure 1.

Figure 1 (Comparison of recuperation of hydrophobic properties for various materials in a saline mist chamber)



M1 = Example 1

REF1 = Example 11

M3 = Example 7

SIR4 = silicone resin from Ref

2

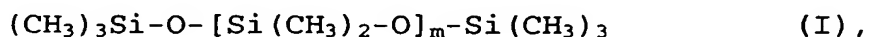
It will be seen that in comparison with a standard epoxy resin (REF1) the materials of the invention have markedly stronger recuperation of hydrophobic properties. When comparison is made with a silicone material, however, it will be seen that neither the

- 23 -

smaller fall-off in the hydrophobic properties of that material after the aging phase nor the recovery to around the initial values is achieved. This stems from the small thickness of the silicone layer active at the
5 surface of the materials of the invention.

What is claimed is

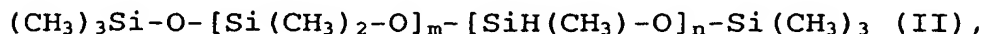
1. A mold-release agent for the production of thermoset moldings with a hydrophobicized surface, characterized in that this comprises (i) at least one compound with mold-release action, and also (ii) at least one reactive, where appropriate hydrolyzable, silane compound which is capable of reacting chemically with the uncured or incompletely cured thermoset surface.
2. The mold-release agent as claimed in claim 1, characterized in that the compound with mold-release action is a silicone compound.
3. The mold-release agent as claimed in claim 1 or 2, characterized in that this comprises (iii) other additives where appropriate, preferably aqueous and/or non-aqueous solvents.
4. The mold-release agent as claimed in any of claims 1 to 3, characterized in that this comprises, as compound with mold-release action [component (i)], a polydimethylsiloxane of the general formula (I),



where

m is zero or an integer from 1 to 1 000, preferably an integer from 10 to 50.

5. The mold-release agent as claimed in any of claims 1 to 4, characterized in that this also comprises, as compound with mold-release action, at least one silane of the general formula (II):



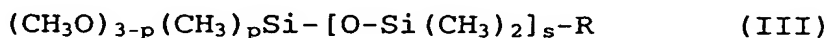
where

m is as defined in claim 4, and

n is an integer from 1 to 50, preferably an integer from 1 to 10, and the

dimethylsilyloxy groups and the methylhydrosilyloxy groups in the molecule have been arranged in any desired sequence, and where the compound(s) of formula (II) is/are present in concentrations of from 0.1% by weight to 50.0% by weight, preferably from 1.5% by weight to 5.0% by weight, based on the weight of the compounds present of the formula (I).

6. The mold-release agent as claimed in any of claims 1 to 5, characterized in that this comprises, as reactive silane compound [component (ii)], at least one compound of the general formula (III):



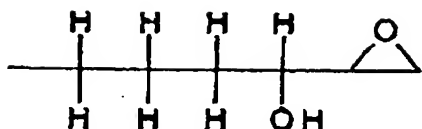
where

P is zero, 1, 2, or 3, preferably zero or 1,

s is zero or an integer from 1 to 100, preferably from zero to 10,

R is a bivalent, unsubstituted or hydroxyl-substituted, organic radical which has one or more reactive groups capable of reacting chemically with an epoxy resin.

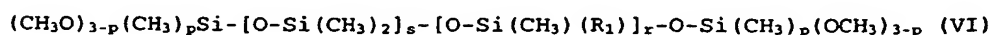
7. The mold-release agent as claimed in claim 6, characterized in that this comprises a compound of the formula (III) which has, as reactive group, hydroxyl, amino, the isocyanate group, an ester group, preferably an acetyl ester group, and/or glycidyl, preferably a 3-glycidoxypropyl radical of the formula (IV):



(IV)

where p is preferably zero or 1, preferably zero, and s is preferably zero.

8. The mold-release agent as claimed in any of claims 1 to 7, characterized in that this comprises, as reactive silane compound 3-glycid-oxypropyltrimethoxysilane and/or 3-glycid-oxy-propylmethyldimethoxysilane.
9. The mold-release agent as claimed in any of claims 1 to 7, characterized in that this comprises, as reactive silane compound, m-amino-phenyltrimethoxysilanes, p-aminophenyltrimethoxy-silanes, 3-(m-aminophenoxy)propyltrimethoxy-silanes, and/or {3-(2-aminoethyl)aminopropyl}-trimethoxysilanes.
10. The mold-release agent as claimed in any of claims 1 to 7, characterized in that this comprises, as reactive silane compound, acetoxy-methyltrimethoxysilane, acetoxypropyltrimethoxy-silane, hydroxymethyltriethoxysilane, hydroxy-methyltrimethylsilane, and/or isocyanatopropyl-triethoxysilane.
11. The mold-release agent as claimed in any of claims 1 to 7, characterized in that this comprises, as reactive compound of component (ii), a compound of the general formula (VI):



where

- 27 -

r is an integer from 1 to 5, preferably 1, 2, or 3,

R_1 , independently of one another, are as defined for R as claimed in any of claims 6 to 9, and s is as defined in claim 6,

where the radicals $-O-Si(CH_3)_2-$ and $-O-Si(CH_3)(R_1)-$ in the molecule have been arranged in any desired sequence.

12. The mold-release agent as claimed in any of claims 1 to 11, characterized in that this is an oil-in-water emulsion.
13. The mold-release agent as claimed in any of claims 1 to 12, characterized in that the incompletely cured thermoset surface is the surface which forms in situ in the molding process and/or the surface of an incompletely cured molding subjected to post-curing.
14. The use of a mold-release agent as claimed in any of claims 1 to 13 in a molding process and/or in a post-curing process for producing thermoset moldings with a hydrophobicized surface.
15. The use as claimed in claim 14 for producing moldings from thermoset molding compositions, preferably from polycondensates or polyadducts, which, where appropriate, comprise conventional additives known per se.
16. The use as claimed in claim 15, characterized in that the thermoset molding compositions are curable phenol-formaldehyde plastics, curable bisphenol resins, curable urea-formaldehyde plastics, polyimides, polybenzimidazoles, epoxy resins, unsaturated polyester resins, DAP resins, curable melamine-phenol-formaldehyde molding

- 28 -

compositions, or crosslinked polyurethanes, and/or are present at least to the extent that these are capable of reacting chemically with the reactive silane compound [component (ii) as claimed in claim 1], preferably aromatic and/or cycloaliphatic epoxy resins, or else, PU molding compositions.

17. The use as claimed in any of claims 14 or 16 for the production of moldings using, as is known in the electrical industry, filled epoxy resins or PU resins.
18. A process for producing thermoset moldings with a hydrophobicized surface, in which, in a molding process, the moldings are demolded using a mold-release agent, characterized in that a mold-release agent as claimed in any of claim 1 to 13 is used in the molding process
19. A process for producing thermoset moldings with a hydrophobicized surface, in which, in a molding process, the moldings are demolded using a mold-release agent, characterized in that the material used for the thermoset moldings comprises a demoldable, incompletely cured molded material, and in that after demolding the moldings are hydrophobicized with the aid of a mold-release agent as claimed in any of claims 1 to 13.
20. The moldings produced as claimed in claim 18 or 19.

Abstract

Mold-release agent for producing thermoset moldings with a hydrophobicized surface, where the agent comprises (i) at least one compound with mold-release action, and also (ii) at least one reactive, where appropriate hydrolyzable, silane compound, which is capable of reacting chemically in situ with the thermoset surface which forms during the molding process. The use of a mold-release agent of this type in a molding process and/or in a post-curing process for the production of thermoset moldings with a hydrophobicized surface, and also the moldings produced in this way.